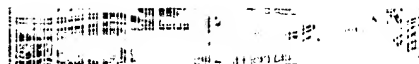


(19)



**Europäisches Patentamt**  
**European Patent Office**  
**Office européen des brevets**



(11) Veröffentlichungsnummer: **0 347 695 B1**

(12)

## **EUROPÄISCHE PATENTSCHRIFT**

(43) Veröffentlichungstag der Patentschrift: **13.04.94**

(51) Int. Cl.<sup>5</sup>: **G03G 9/08**

(21) Anmeldenummer: **89110563.7**

(22) Anmeldetag: **10.06.89**

(54) **Elektrostatischer Toner.**

(30) Priorität: **23.06.88 DE 3821199**

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
**27.12.89 Patentblatt 89/52**

(45) Bekanntmachung des Hinweises auf die  
Patenterteilung:  
**13.04.94 Patentblatt 94/15**

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
**CH DE FR GB IT LI**

(56) Entgegenhaltungen:

**PATENT ABSTRACTS OF JAPAN, Band 11,  
Nr. 112 (P-565)[2559], 9. April 1987; & JP-A-61  
259 265**

**PATENT ABSTRACTS OF JAPAN, Band 9, Nr.  
127 (P-360)[1850], 31. Mai 1985; & JP-A-60 10  
259**

(73) Patentinhaber: **BASF Aktiengesellschaft  
Carl-Bosch-Strasse 38  
D-67063 Ludwigshafen(DE)**

(72) Erfinder: **Breltschaft, Walter, Dr.  
Eichelbergstrasse 1  
D-6800 Mannheim 1(DE)**

Erfinder: **Czech, Erwin, Dr.  
Pommernstrasse 11  
D-6843 Biblis(DE)**

Erfinder: **Mayer, Udo, Dr.  
Max-Slevogt-Strasse 27  
D-6710 Frankenthal(DE)**

Erfinder: **Seybold, Günther, Dr.  
Friedrich-Ebert-Strasse 14  
D-6708 Neuhofen(DE)**

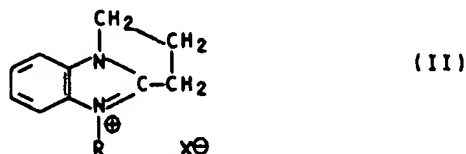
Erfinder: **Bruder, Horst, Dr.  
Dubliner Strasse 25  
D-6700 Ludwigshafen(DE)**

Erfinder: **Dylllick-Brenzinger, Rainer, Dr.  
Weinheimer Strasse 44  
D-6940 Weinheim(DE)**

Anmerkung: Innerhalb von neun Monaten nach der Bekanntmachung des Hinweises auf die Erteilung des europäischen Patents kann j edermann beim Europäischen Patentamt g egen das erteilte europäische Patent Einspruch einlegen. Der Einspruch ist schriftlich einzureichen und zu begründen. Er gilt erst als eingelegt, wenn die Einspruchsgebühr n trichtet worden ist (Art. 99(1) Europäisches Patentübereinkommen).

## Beschreibung

Aus der DE-A 27 33 468 sind Benzimidazolverbindungen der Formel



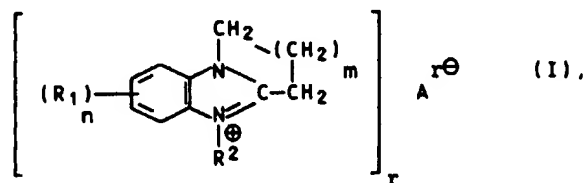
bekannt, worin R C<sub>1</sub>- bis C<sub>12</sub>-Alkyl oder Benzyl ist.

Die Verbindungen (II) dienen als Komponenten zur Herstellung von kationischen Farbstoffen.

15 Elektrostatistische Toner enthalten neben einem geeigneten Polymeren, farbgebenden Komponenten und weiteren Zusätzen in der Regel Verbindungen, welche die Ladung der Teilchen stabilisieren wie Benzimidazol-derivate, die vom JP-A-61259265 bekannt sind.

Aufgabe der Erfindung war, weitere Toner bereitzustellen, die für elektrostatistische Kopierverfahren hervorragend geeignet sind.

20 Die Erfindung betrifft einen elektrostatistischen Toner, bestehend aus einem polymeren Bindemittel mit einem Erweichungspunkt im Bereich von 40° bis 200°C, 0,01 bis 2 Gew.% - bezogen auf den Toner - eines Ladungsstabilisators auf der Basis eines Benzimidazol-derivates und einer farbgebenden Komponente dadurch gekennzeichnet, daß der Toner als Ladungsstabilisator mindestens eine Verbindung der Formel (I) enthält:



35 in der

- R<sup>1</sup> Chlor oder Methyl,  
 R<sup>2</sup> C<sub>4</sub>-C<sub>22</sub>-Alkyl, Benzyl oder 2-Phenylethyl,  
 A<sup>Θ</sup> ein Äquivalent eines Anions,  
 n 0,1 oder 2,  
 40 m 1 oder 2 und  
 r 1 oder 2 bedeuten.

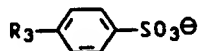
Einige Toner gemäß der Erfindung zeichnen sich durch eine um etwa 50% höhere Aufladung in positiver Richtung aus, als Toner des Standes der Technik.

In der Formel (I) steht R<sup>2</sup> neben Benzyl- und Phenylethyl für C<sub>4</sub>- bis C<sub>22</sub>-Alkyl. Im einzelnen sind für R<sup>2</sup> 45 z.B. zu nennen: n- und i-Butyl, n- und i-Pentyl, Hexyl, Heptyl, n- und i-Octyl, 2-Ethylhexyl, Nonyl, Decyl, Dodecyl, Tetradecyl, Hexadecyl, Stearyl, Eicosyl, Docicosyl, wobei die Alkylgruppen linear oder verzweigt sind.

In Verbindungen der Formel (Ia) gemäß Anspruch 6 steht für R<sub>4</sub> C<sub>14</sub>-C<sub>22</sub>-Alkyl. Vorzugsweise steht R<sup>2</sup> für Benzyl oder für C<sub>10</sub>- bis C<sub>22</sub>-Alkyl insbesondere für C<sub>12</sub>-C<sub>22</sub>-Alkyl.

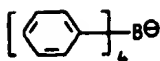
50 Besonders bevorzugt sind Toner mit Verbindungen (I), in denen R<sup>1</sup> Methyl und n 0 oder 1 sind und R<sup>2</sup> für C<sub>10</sub>-C<sub>22</sub> insbesondere für C<sub>12</sub>-C<sub>22</sub>-Alkyl stehen.

Als Anionen A<sup>Θ</sup> kommen die üblichen in Betracht, z.B. F<sup>Θ</sup>, Cl<sup>Θ</sup>, Br<sup>Θ</sup>, J<sup>Θ</sup>, PF<sub>6</sub><sup>Θ</sup>, BF<sub>4</sub><sup>Θ</sup>, Formiat, Acetat, Propionat, Oxalat,



worin R<sup>3</sup> H oder Methyl ist, und

5



D. h. r ist in diesen Fällen 1.

Besonders bevorzugt für A<sup>o</sup> sind F<sup>o</sup>, Cl<sup>o</sup>, Br<sup>o</sup>, PF<sub>6</sub><sup>o</sup>, BF<sub>4</sub><sup>o</sup> und J<sup>o</sup> und damit r = 1.

10 Die Herstellung der Toner ist bekannt.

Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung zusätzlich erläutern. Die Teile und Prozente beziehen sich auf das Gewicht.

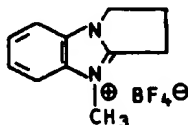
I. Herstellung der Verbindungen (I).

15

Beispiel 1

15,8 Teile Pyrrolidino-[1,2-a]-benzimidazol und 13,2 Teile Dimethylsulfat wurden in 100 Teilen Ethanol 3 Stunden zum Sieden erhitzt. Nach Abdestillieren des Lösungsmittels bei 40 °C/12 Torr wurde der Rückstand in 200 Teilen Wasser von 20 °C gelöst und mit 12,1 Teilen Natriumtetrafluoroborat versetzt. Der gebildete Niederschlag wurde nach Abkühlen auf 5 °C abfiltriert und mit Wasser gewaschen. Ausbeute: 7 Teile (= 27% d.Th.) eines farblosen Pulvers der Formel

25



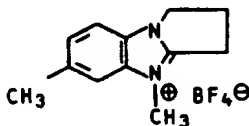
30

Schmelzpunkt 165-170 °C.

Beispiel 2

35 Setzt man anstelle von Pyrrolidino-[1,2-a]-benzimidazol 17,2 Teile 6-Methyl-pyrrolidino-[1,2-a]-benzimidazol ein und verfährt ansonsten wie in Beispiel 1 beschrieben, so erhält man 14 Teile (= 52% d.Th.) eines farblosen Pulvers der Formel

40



45

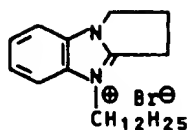
Schmelzpunkt 115 °C.

Beispiel 3

50

15,8 Teile Pyrrolidino-[1,2-a]-benzimidazol und 37,3 Teile 1-Didecylbromid wurden 4 Stunden auf 140 °C erhitzt. Nach dem Abkühlen auf 20 °C wurde das Reaktionsprodukt 30 Minuten mit 150 Teilen Ethylacetat verrührt, der gebildete Niederschlag abfiltriert und mit Ethylacetat gewaschen. Man erhielt 37 Teile (= 91% d.Th.) eines farblosen Pulvers der Formel

55



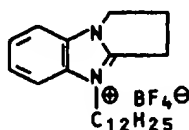
5

vom Schmelzpunkt 65-68 °C.

#### 10 Beispiel 4

16,3 Teile des nach Beispiel 3 erhaltenen Produkts wurden in 300 Teilen Wasser von 40 °C gelöst und mit 4,8 Teilen Natriumtetrafluoroborat versetzt. Der gebildete Niederschlag wurde nach dem Abkühlen auf 5 °C durch Filtration isoliert, mit Wasser gewaschen und getrocknet. Man erhielt 12 Teile (= 73 d.Th.) eines farblosen Pulvers der Formel

15

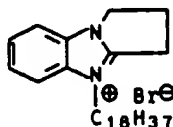


20

#### 25 Beispiel 5

Es wurde wie in Beispiel 3 verfahren, jedoch wurden anstelle von 1-Dodecylbromid 50 Teile 1-Octadecylbromid verwendet. Ausbeute: 43 Teile ( $\approx$  88% d.Th.) eines farblosen Pulvers der Formel

30



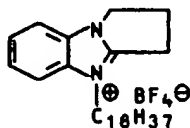
35

vom Schmelzpunkt 77 °C.

#### 40 Beispiel 6

Es wurde wie in Beispiel 4 verfahren, jedoch wurde anstelle des Produktes aus Beispiel 3 19,6 Teile des Produktes aus Beispiel 5 verwendet. Ausbeute: 19 Teile ( $\approx$  95% d.Th.) eines farblosen Pulvers der Formel

45



50

vom Schmelzpunkt 115-120 °C.

## 55 II. Herstellung und Prüfung der Toner

II.1 An dem Toner wurden nach folgendem Verfahren die elektrostatische Aufladung bestimmt:

Zur Herstellung eines Developers werden 99% eines Eisenpulvers mit Teilchengrößen zwischen 75 und

175  $\mu\text{m}$ , inner mittleren Teilchengröße von 120  $\mu$  und sphärischer Partikelform mit 1% des Toners genau eingewogen und 10 Minuten auf einem Rollenbock aktiviert. Danach wird die elektrostatische Aufladung des Developers bestimmt. Etwa 5 g des aktivierten Developers werden in einem handelsüblichen q/m-Meter (Firma Epping GmbH, Neufahrn) in eine hard-blow-off-Zelle, die mit einem Elektrometer elektrisch verbunden ist, eingefüllt. Die Maschenweiten der in der Meßzelle eingesetzten Siebe beträgt 50  $\mu\text{m}$ . Damit ist gewährleistet, daß der Toner möglichst vollständig ausgeblasen wird, der Carrier aber in der Meßzelle verbleibt. Durch einen kräftigen Luftstrom (ca. 4 000  $\text{cm}^3/\text{min.}$ ) und gleichzeitigem Absaugen wird der Toner nahezu vollständig von den Carrierteilchen entfernt, wobei letztere in der Meßzelle verbleiben. Die Aufladung des Carriers wird am Elektrometer registriert. Sie entspricht dem Betrag der Aufladung der Tonerteilchen, nur mit umgekehrten Vorzeichen. Zur Berechnung des q/m-Wertes wird deshalb der Betrag von q mit den umgekehrten Vorzeichen verwendet. Durch Zurückwägen der Meßzelle wird die Masse an dem ausgeblasenen Toner bestimmt und daraus die elektrostatische Aufladung q/m berechnet.

Die an den Tonern bestimmte Aufladung ist am Ende der Tonerbeispiele (Toner) in einer Tabelle zusammengefaßt.

#### Toner 1

In einem Mixer werden 94,0 Teile eines Copolymers aus 70% Styrol und 30% n-Butylmethacrylat, 5 Teile Ruß und 1 Teil Stearyl-pyrrolidino-[1,2-a-benzimidazolium]bromid aus Beispiel 5 intensiv gemischt, bei 120°C geknetet, extrudiert und vorgemahlen. Durch eine Mahlung in einer Fließbettgegenstrahlmühle mit Sichterrad und anschließende Sichtung werden Tonerteilchen zwischen 5-25  $\mu\text{m}$  mit einer mittleren Partikelgröße von 15  $\mu\text{m}$  erzeugt. Es wird ein Developer hergestellt, indem 99 Teile des unter II.1 beschriebenen Eisenpulvers mit 1 Teil des Toners eingewogen und 10 Minuten auf einem Rollenbock aktiviert werden.

Danach wird an einem q/m-Meter die elektrostatische Aufladbarkeit q/m bestimmt (Tabelle 1).

#### Toner 2

In analoger Weise wie bei Toner 1 beschrieben, wird ein Toner erzeugt, indem 94,0% des Copolymers aus Styrol und n-Butylmethacrylat, 5% Ruß und 1% Stearyl-pyrrolidino-[1,2-a-benzimidazolium]tetrafluorborat aus Beispiel 6 gemischt, geknetet, vorgemahlen, strahlgemahlen und gesichtet werden. Es wird ein Developer hergestellt, indem 99 Teile des unter II.1 beschriebenen Eisenpulvers mit 1 Teil des Toners eingewogen und 10 Minuten auf einem Rollenbock aktiviert werden.

Danach wird an einem q/m-Meter die elektrostatische Aufladbarkeit q/m bestimmt (Tabelle 1).

#### Toner 3

In analoger Weise wie bei Toner 1 beschrieben, wird ein Toner erzeugt, indem 94,0% des Copolymers aus Styrol und n-Butylmethacrylat, 5% Ruß und 1% Stearyl-pyrrolidino-[1,2-a-benzimidazolium]chlorid gemischt, geknetet, vorgemahlen, strahlgemahlen und gesichtet werden. Es wird ein Developer hergestellt, indem 99 Teile unter II.1 beschriebenen Eisenpulvers mit 1 Teil des Toners eingewogen und 10 Minuten auf einem Rollenbock aktiviert werden.

Danach wird an einem q/m-Meter die elektrostatische Aufladbarkeit q/m bestimmt (Tabelle 1).

#### Toner 4

In analoger Weise wie unter Toner 1 beschrieben, wird ein Toner erzeugt, indem 94,0% des Copolymers aus Styrol und n-Butylmethacrylat, 5% Ruß und 1% Stearyl-pyrrolidino-[1,2-a-benzimidazolium]jodid gemischt, geknetet, vorgemahlen, strahlgemahlen und gesichtet werden. Es wird ein Developer hergestellt, indem 99 Teile des unter II.1 beschriebenen Eisenpulvers mit 1 Teil des Toners eingewogen und 10 Minuten auf einem Rollenbock aktiviert werden.

Danach wird an einem q/m-Meter die elektrostatische Aufladbarkeit q/m bestimmt (Tabelle 1).

#### Toner 5

Es wird ein Toner wie unter Toner 1 beschrieben aus 94 Teilen Copolymer aus Styrol und n-Butylmethacrylat, 5 Teilen Ruß und 1 Teil Tetradecylpyrrolidino-[1,2-a-benzimidazolium]bromid präpariert. 1

Teil des auf diese Weise erzeugten Toners wird mit 99 Teilen des unter II.1 beschriebenen Eisenpulvers eingewogen, 10 Minuten auf einem Rollenbock aktiviert und an einem q/m-Meter die elektrostatische Aufladbarkeit bestimmt (siehe Tabelle 1).

5 Toner 6

Es wird ein Toner wie unter Toner 1 beschrieben aus 94 Teilen Copolymer aus Styrol und n-Butylmethacrylat, 5 Teilen Ruß und 1 Teil Tetradecylpyrrolidino-[1,2-a-benzimidazolium]tetrafluoroborat präpariert. Aus 1 Teil des auf diese Weise erzeugten Toners und 99 Teilen des unter II.1 beschriebenen  
10 Eisenpulvers wird ein Developer erzeugt und die elektrostatische Aufladung bestimmt (Tabelle 1).

Toner 7

Ein Toner, der wie unter Toner 1 beschrieben präpariert wurde, enthält 94 Teile des in Beispiel 1  
15 beschriebenen Bindemittels, 5 Teile Ruß und 1 Teil Dodecyl-pyrrolidino-[1,2-a-benzimidazolium]-tetrafluoroborat. Es wird ein Developer wie unter II.1 beschrieben aus 1 Teil des hier beschriebenen Toners und 99 Teilen Eisenpulver erzeugt, wie unter Toner 1 aktiviert und an einem q/m-Meter die elektrostatische Aufladbarkeit q/m bestimmt (Tabelle 1).

20 Toner 8

Es wird ein Toner präpariert, wobei als Ladungsstabilisator 1 Teil Decyl-pyrrolidino-[1,2-a-benzimidazolium]tetrafluoroborat eingesetzt wird. Der nach II.1 hergestellte Developer zeigte eine elektrostatische  
25 Aufladbarkeit von +15  $\mu\text{C/q}$  (Tabelle 1).

Toner 9

Es wird ein Toner wie unter Toner 1 beschrieben präpariert, wobei als Ladungsstabilisator 1 Teil n-Hexyl-pyrrolidino[1,2-a-benzimidazolium]tetrafluoroborat eingesetzt wird. Der nach II.1 hergestellte Developer zeigte eine elektrostatische Aufladbarkeit von +11  $\mu\text{C/g}$  (Tabelle 1).  
30

Toner 10 (Vergleich)

Aus einem Toner wie unter Toner 1 beschrieben, der als Charge controlling Agent (CCA) 1 Teil n-Propyl-pyrrolidino-[1,2-a-benzimidazolium]tetrafluoroborat enthält, wurde ein Developer hergestellt. Der q/m-Wert beträgt +3  $\mu\text{C/g}$  (Tabelle 1).  
35

Toner 11 (Vergleich)

Aus einem Toner wie unter Toner 1 beschrieben, der als CCA 1 Teil Äthylpyrrolidino[1,2-a-benzimidazolium]tetrafluoroborat enthält, wird ein Developer hergestellt. Die elektrostatische Aufladbarkeit beträgt +3,1  $\mu\text{C/g}$  (Tabelle 1).  
40

Toner 12 (Vergleich)

Aus einem Toner wie unter Toner 1 beschrieben, der als CAA 1 Teil Methylpyrrolidino[1,2-a-benzimidazolium]tetrafluoroborat enthält, wird ein Developer hergestellt. Die elektrostatische Aufladbarkeit beträgt +2,7  $\mu\text{C/g}$  (Tabelle 1).  
45

50 Toner 13 (Vergleich)

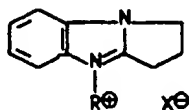
Es wird ein Toner aus 95 Teilen Styrolacrylat und 5 Teilen Ruß präpariert. Der nach II.1 hergestellte Developer zeigt eine elektrostatische Aufladbarkeit von +3,1  $\mu\text{C/g}$  (Tabelle 1).

55 Toner 14 (Vergleich)

Das bei Toner 1 beschriebene Styrolacrylat wird gemahlen und eine Fraktion zwischen 5 und 25  $\mu\text{m}$  herausgesichtet. 1% Bindemittel wird danach mit 99 Teilen Eisenpulver gemischt und aktiviert. An einem

q/m-Meter wird die elektrostatische Aufladbarkeit gemessen (Tabelle 1).

Tab lle 1



10

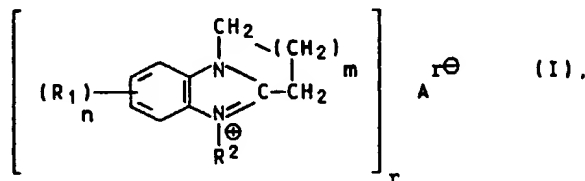
farbgebende Komponente				
Toner	R	X <sup>⊖</sup>	RuB	q/m
1	C <sub>18</sub> H <sub>37</sub>	Br <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 21,4 μC/g
2	C <sub>18</sub> H <sub>37</sub>	BF <sub>4</sub> <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 32,8 μC/g
3	C <sub>18</sub> H <sub>37</sub>	Cl <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 28 μC/g
4	C <sub>18</sub> H <sub>37</sub>	J <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 15 μC/g
5	C <sub>14</sub> H <sub>25</sub>	Br <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 19,8 μC/g
6	C <sub>14</sub> H <sub>29</sub>	BF <sub>4</sub> <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 25,8 μC/g
7	C <sub>12</sub> H <sub>25</sub>	BF <sub>4</sub> <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 18 μC/g
8	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	BF <sub>4</sub> <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 15 μC/g
9	C <sub>8</sub> H <sub>13</sub>	BF <sub>4</sub> <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 11 μC/g
10	C <sub>3</sub> H <sub>10</sub>	BF <sub>4</sub> <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 3,0 μC/g Vergleich
11	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	BF <sub>4</sub> <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 3,1 μC/g Vergleich
12	CH <sub>3</sub>	BF <sub>4</sub> <sup>⊖</sup>	Mogul L	+ 2,7 μC/g Vergleich
13	-	-	Mogul L	+ 3,1 μC/g Vergleich
14	-	-	-	- 1,4 μC/g Vergleich

35

### Patentansprüche

1. Elektrostatischer Toner, bestehend aus einem polymeren Bindemittel mit einem Erweichungspunkt im Bereich von 40° bis 200°C, 0,01 bis 2 Gew.% - bezogen auf den Toner - eines Ladungsstabilisators auf der Basis eines Benzimidazolderivates und einer farbgebenden Komponente, dadurch gekennzeichnet, daß der Toner als Ladungsstabilisator mindestens eine Verbindung der Formel (I) enthält:

45



50

55

in der  
R<sup>1</sup> Chlor oder Methyl,  
R<sup>2</sup> C<sub>4</sub>-C<sub>22</sub>-Alkyl, Benzyl oder 2-Phenylethyl,  
A<sup>⊖</sup> ein Äquivalent eines Anions,

n 0,1 oder 2,  
m 1 oder 2 und  
r 1 oder 2 bedeutet n.

2. Toner gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß R<sup>2</sup> für C<sub>10</sub>-C<sub>22</sub>-Alkyl oder Benzyl steht.

3. Toner gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß R<sup>2</sup> für C<sub>12</sub>-C<sub>22</sub>-Alkyl steht.

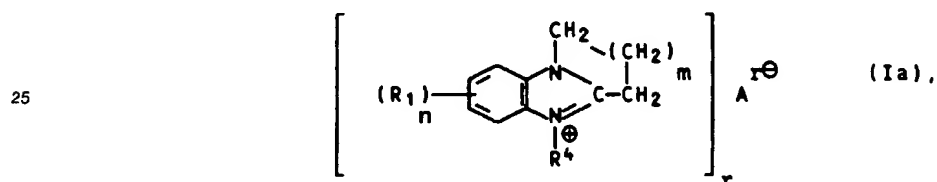
4. Toner gemäß Anspruch 1, 2 oder 3, dadurch gekennzeichnet, daß A<sup>o</sup> für F<sup>o</sup>, Cl<sup>o</sup>, Br<sup>o</sup>, J<sup>o</sup>,  
10



15 PF<sub>6</sub><sup>o</sup>, BF<sub>4</sub><sup>o</sup>, Acetat, Formiat, Oxalat oder Propionat und r für 1 stehen.

5. Toner gemäß Anspruch 1, 2 oder 3, dadurch gekennzeichnet, daß A<sup>o</sup> für F<sup>o</sup>, Cl<sup>o</sup>, Br<sup>o</sup>, PF<sub>6</sub><sup>o</sup>, BF<sub>4</sub><sup>o</sup> oder J<sup>o</sup> und r für 1 stehen.

20 6. Verbindungen der Formel



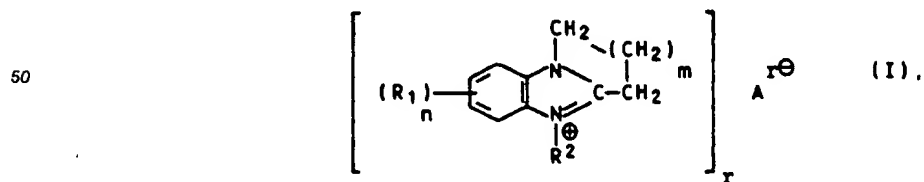
30

in der

R<sup>1</sup> für Chlor oder Methyl,  
R<sup>4</sup> für C<sub>14</sub>-C<sub>22</sub>-Alkyl,  
35 A<sup>o</sup> für ein Äquivalent eines Anions,  
n für 0, 1 oder 2,  
m für 1 oder 2 und  
r für 1 oder 2 stehen.

#### 40 Claims

1. An electrostatic toner comprising a polymeric binder having a softening point within the range from 40 ° to 200 °C, from 0.01 to 2 % by weight, based on the toner, of a charge stabilizer based on a benzimidazole derivative and a coloring component, wherein the charge stabilizer comprises one or  
45 more compounds of the formula (I):



55

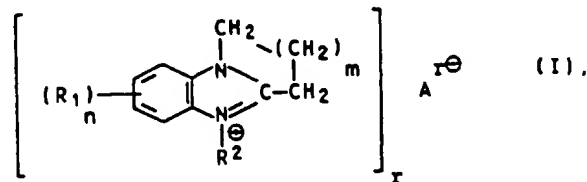
where

R<sup>1</sup> is chlorine or methyl,



$R^2$  is  $C_4$ - $C_{22}$ -alkyl, benzyl or 2-phenylethyl,  
 $A^\ominus$  is one equivalent of an anion,  
 $n$  is 0, 1 or 2,  
 $m$  is 1 or 2 and  
 $r$  is 1 or 2.

2. A toner as claimed in claim 1, wherein  $R^2$  is  $C_{10}$ - $C_{22}$ -alkyl or benzyl.
3. A toner as claimed in claim 1, wherein  $R^2$  is  $C_{12}$ - $C_{22}$ -alkyl.
4. A toner as claimed in claim 1, 2 or 3, wherein  $A^\ominus$  is  $F^\ominus$ ,  $Cl^\ominus$ ,  $Br^\ominus$ ,  $I^\ominus$ ,  $PF_6^\ominus$ ,  $BF_4^\ominus$ , acetate, formate, oxalate or propionate and  $r$  is 1.
5. A toner as claimed in claim 1, 2 or 3, wherein  $A^\ominus$  is  $F^\ominus$ ,  $Cl^\ominus$ ,  $Br^\ominus$ ,  $PF_6^\ominus$ ,  $BF_4^\ominus$  or  $I^\ominus$  and  $r$  is 1.
6. A compound of the formula

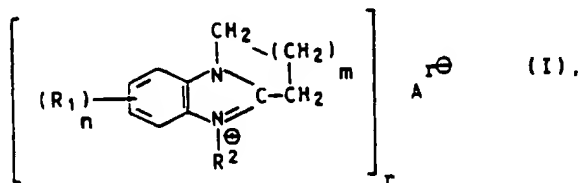


wherein

$R^1$  is chlorine or methyl,  
 $R^2$  is  $C_{14}$ - $C_{22}$ -alkyl,  
 $A^\ominus$  is one equivalent of an anion,  
 $n$  is 0, 1 or 2,  
 $m$  is 1 or 2 and  
 $r$  is 1 or 2.

## Revendications

1. Révélateur électrostatique, consistant en un liant polymère ayant un point de ramollissement dans le domaine de 40 à 200 °C, et contenant 0,01 à 2% en poids - par rapport au révélateur - d'un agent de stabilisation de charge à base d'un dérivé de benzimidazole et d'un composant donnant une couleur, caractérisé en ce que le révélateur contient, en tant qu'agent de stabilisation de charge, au moins un composé de formule (I) :



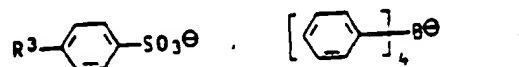
dans laquelle

$R^1$  est un atome de chlore ou un groupe méthyle,  
 $R^2$  est un groupe alkyle en  $C_4$ - $C_{22}$ , benzyle ou 2-phényléthyle,  
 $A^\ominus$  est un équivalent d'un anion,  
 $n$  est 0, 1 ou 2,  
 $m$  est 1 ou 2 et  
 $r$  est 1 ou 2.

2. Révélateur selon la revendication 1, caractérisé en ce que R<sup>2</sup> est mis pour un groupe alkyle en C<sub>10</sub>-C<sub>22</sub> ou benzyle.

3. Révélateur selon la revendication 1, caractérisé en ce que R<sup>2</sup> est mis pour un groupe alkyle en C<sub>12</sub>-C<sub>22</sub>.

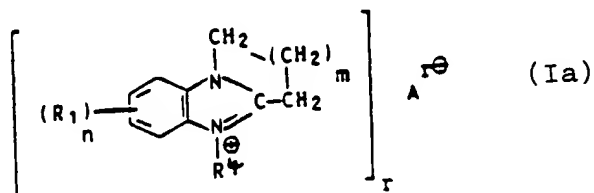
4. Révélateur selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que A<sup>o</sup> est mis pour F<sup>o</sup>, Cl<sup>o</sup>, Br<sup>o</sup>, I<sup>o</sup>,



PF<sub>6</sub><sup>o</sup>, BF<sub>4</sub><sup>o</sup>, l'un des ions acétate, formiate, oxalate ou propionate, et r est mis pour 1.

5. Révélateur selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que A<sup>o</sup> est mis pour F<sup>o</sup>, Cl<sup>o</sup>, Br<sup>o</sup>, PF<sub>6</sub><sup>o</sup>, BF<sub>4</sub><sup>o</sup> ou I<sup>o</sup> et r est mis pour 1.

6. Composés de formule



dans laquelle

R<sup>1</sup> est mis pour un atome de chlore ou un groupe méthyle,

R<sup>4</sup> pour un groupe alkyle en C<sub>14</sub>-C<sub>22</sub>,

A<sup>o</sup> pour un équivalent d'un ion,

n pour 0, 1 ou 2,

m pour 1 ou 2, et

r pour 1 ou 2.